# BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



REC'D 2 2 NOV 1995

### Bescheinigung

## PRIORITY DOCUMENT

Die BASF Aktiengesellschaft in 67056 Ludwigshafen hat eine Patentanmeldung unter der Bezeichnung

"Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung"

am 14. Oktober 1994 beim Deutschen Patentamt eingereicht.

Das angeheftete Stück ist eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlage dieser Patentanmeldung.

Die Anmeldung hat im Deutschen Patentamt vorläufig die Symbole C 07 D 239/60, C 07 D 251/30, C 07 D 239/78, C 07 D 471/04, C 07 D 491/04, C 07 D 495/04, C 07 D 403/12, C 07 D 417/12, C 07 D 413/12, C 07 D 401/12, A 61 K 31/505 und A 61 K 31/53 der Internationalen Patentklassifikation erhalten.

München, den 4. September 1995

Der Präsident des Deutschen Patentamts

Im Auftrag

-08

Aktenzeichen: P 44 36 851.8

Patentanspruch

Carbonsäurederivate der Formel I

5

20

10
$$R^{6} = Z - C - CH - Y - N - X$$

$$R^{5} = N - X$$

$$R^{3}$$

in der R eine Formylgruppe, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH 15 hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung haben:

- R<sup>2</sup> Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio;
- X Stickstoff oder CR<sup>14</sup>, worin R<sup>14</sup> Wasserstoff oder C<sub>1-5</sub>-Alkyl bedeutet oder CR<sup>14</sup> zusammen mit CR<sup>3</sup> einen 5- oder 6-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder zwei C<sub>1-4</sub>-Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC<sub>1-4</sub>-Alkyl ersetzt sein kann;
- R³ Halogen,  $C_1-C_4-Alkyl$ ,  $C_1-C_4-Halogenalkyl$ ,  $C_1-C_4-Alkoxy$ ,  $C_1-C_4-Halogenalkoxy$ ,  $-NH-O-C_{1-4}-Alkyl$ ,  $C_1-C_4-Alkylthio$  oder  $CR^3$  ist mit  $CR^{14}$  wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
  - $R^4$  und  $R^5$  (die gleich oder verschieden sein können):
- Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino; oder

Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO<sub>2</sub>-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

#### Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Carbonsäuredrivate, deren Herstellung und Verwendung.

Endothelin ist ein aus 21 Aminosäuren aufgebautes Peptid, das von vaskulärem Endothel synthetisiert und freigesetzt wird. Endothelin existiert in drei Isoformen, ET-1, ET-2 und ET-3. Im Folgenden bezeichnet "Endothelin" oder "ET" eine oder alle Isoformen von Endothelin. Endothelin ist ein potenter Vasokonstriktor und hat einen starken Effekt auf den Gefäßtonus. Es ist bekannt, daß diese Vasokonstriktion von der Bindung von Endothelin an seinen Rezeptor verursacht wird (Nature, 332, 411-415, 1988; FEBS Letters, 231, 440-444, 1988 und Biochem. Biophys. Res. Commun., 154, 868-875, 1988).

- 20 Erhöhte oder abnormale Freisetzung von Endothelin verursacht eine anhaltende Gefäßkontraktion in peripheren, renalen und zerebralen Blutgefäßen, die zu Krankheiten führen kann. Wie in der Literatur berichtet, wurden erhöhte Plasmaspiegel von Endothelin gefunden bei Patienten mit Hypertonie, akutem Myokardinfarkt, pulmonärer
- 25 Hypertonie, Raynaud-Syndrom, Atherosklerose und in den Atemwegen von Asthmatikern (Japan J. Hypertension, 12, 79 (1989), J. Vascular Med. Biology 2, 207 (1990), J. Am. Med. Association 264, 2868 (1990)).
- 30 Demnach sollten Substanzen, die spezifisch die Bindung von Endothelin an den Rezeptor inhibieren, auch die obengenannten verschiedenen physiologischen Effekte von Endothelin antagonisieren und daher wertvolle Pharmaka darstellen.
- 35 Es wurde nun gefunden, daß bestimmte Carbonsäurederivate gute Hemmstoffe für Endothelinrezeptoren sind.

Gegenstand der Erfindung sind Carbonsäurederivate der Formel I

40

- R6 Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, wobei diese Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sein können durch: Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino, Phenyl oder ein- oder mehrfach, z.B. ein- bis dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio substituiertes Phenyl oder Phenoxy;
- Phenyl oder Naphthyl, die jeweils durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino oder Dioxomethylen oder Dioxoethylen;
- ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend
  ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder
  Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder
  einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,
  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy,
  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei
  die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder
  einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,
  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder
  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio;
- 30 Y Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
  - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

35

40

 $C_1$ - $C_4$ -Alkylamino,  $C_1$ - $C_4$ -Dialkylamino, Dioxomethylen oder Dioxoethylen;

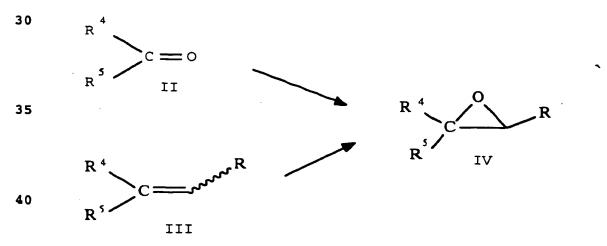
ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend
ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder
Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder
einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei
die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder
einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio;

- 15 Y Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
  - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Gegenstand der Erfindung ist weiter die Verwendung der oben 20 genannten Carbonsäurederivate zur Herstellung von Arzneimitteln, insbesondere zur Herstellung von Hemmstoffen für Endothelin-rezeptoren.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Z

25 Schwefel oder Sauerstoff ist, geht aus von den Epoxiden IV, die man in allgemein bekannter Weise, z.B. wie in J. March, Advanced Organic Chemistry, 2nd ed., 1983, S. 862 und S. 750 beschrieben, aus den Ketonen II oder den Olefinen III erhält:



Carbonsaurederivate der allgemeinen Formel VI können hergestellt werden, indem man die Epoxide der allgemeinen Formel IV (z.B. mit  $45~R=ROOR^{10}$ ) mit Alkoholen oder Thiolen der allgemeinen Formel V, in der  $R^6$  und Z die in Anspruch 1 genannte Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

in der R eine Formylgruppe, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung haben:

- 5 R<sup>2</sup> Halogen,  $C_1-C_4$ -Alkyl,  $C_1-C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy,  $C_1-C_4$ -Halogenalkoxy oder  $C_1-C_4$ -Alkylthio;
  - X Stickstoff oder  $CR^{14}$ , worin  $R^{14}$  Wasserstoff oder  $C_{1-5}$ -Alkyl bedeutet oder  $CR^{14}$  zusammen mit  $CR^3$  einen 5- oder 6-gliedrigen
- Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder zwei C<sub>1-4</sub>-Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC<sub>1-4</sub>-Alkyl ersetzt sein kann;
- 15 R³ Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, -NH-O- $C_1$ -4-Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio oder CR³ ist mit CR¹⁴ wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
- 20  $R^4$  und  $R^5$  (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy,  $C_1-C_4$ -Alkyl,  $C_1-C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1-C_4$ -Alkoxy,

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino; oder

Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO<sub>2</sub>-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;

- $R^6$  Wasserstoff,  $C_1-C_8-Alkyl$ ,  $C_3-C_6-Alkenyl$ ,  $C_3-C_6-Alkinyl$  oder  $C_3-C_8-Cycloalkyl$ , wobei diese Reste jeweils ein- oder mehr-
- fach substituiert sein können durch: Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>3</sub>-8-Alkylcarbonylalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino, Phenyl oder ein- oder mehrfach, z.B.
- ein- bis dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio substituiertes Phenyl oder Phenoxy;
- Phenyl oder Naphthyl, die jeweils durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio,

30

3

derart hergestellt werden, daß man die Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI, in denen die Substituenten die angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allgemeinen Formel VII,

VI + R 
$$\stackrel{15}{\sim}$$
 N  $\stackrel{}{\sim}$  X  $\stackrel{}{\sim}$  I

in der R<sup>15</sup> Halogen oder R<sup>16</sup>-SO<sub>2</sub>- bedeutet, wobei R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder Phenyl sein kann, zur Reaktion bringt.

15 Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. einer Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes VI bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt des Lösungsmittels statt.

Verbindungen der Formel VII sind bekannt, teilweise käuflich oder können nach allgemein bekannter Weise hergestellt werden.

Als Base kann ein Alkali- oder Erdalkalimetallhydrid wie Natrium25 hydrid, Kaliumhydrid oder Calciumhydrid, ein Carbonat wie Alkalimetallcarbonat, z.B. Natrium- oder Kaliumcarbonat, ein Alkalioder Erdalkalimetallhydroxid wie Natrium- oder Kaliumhydroxid,
eine metallorganische Verbindung wie Butyllithium oder ein
Alkaliamid wie Lithiumdiisopropylamid dienen.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Y Schwefel bedeutet und die restlichen Substituenten die unter der allgemeinen Formel I angegebene Bedeutung haben, können beispielsweise derart hergestellt werden, daß man Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VIII, die in bekannter Weise aus Verbindungen der allgemeinen Formel VI erhältlich sind und in denen die Substituenten die oben angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allgemeinen Formel IX, in der R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und X die unter der allgemeinen Formel I angegebene Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

40

$$R = \frac{R^4}{R^5}$$

VIII

 $R = \frac{R^4}{R^5}$ 

VIII

 $R = \frac{R^4}{R^5}$ 

VIII

 $R = \frac{R^4}{R^5}$ 

VIII

15

IV +.  $R^6ZH$   $\longrightarrow$   $R^6 Z \longrightarrow CH \longrightarrow OH$  VI

Dazu werden Verbindungen der allgemeinen Formel IV mit einer Verbindungen der Formel V, im Molverhältnis von etwa 1:1 bis 1:7, bevorzugt 1 bis 3 Moläquivalenten, auf eine Temperatur von 50 bis 10 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C, erhitzt.

Die Reaktion kann auch in Gegenwart eines Verdünnungsmittels erfolgen. Zu diesem Zweck können sämtliche gegenüber den verwendeten Reagenzien inerte Lösungsmittel verwendet werden.

Beispiele für solche Lösungsmittel beziehungsweise Verdünnungsmittel sind Wasser, aliphatische, alicyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, die jeweils gegebenenfalls chloriert sein können, wie zum Beispiel Hexan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin,

- 20 Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Chloroform, Kohlenstofftetrachlorid, Ethylchlorid und Trichlorethylen, Ether, wie zum Beispiel Diisopropylether, Dibutylether, Propylenoxid, Dioxan und Tetrahydrofuran, Ketone, wie zum Beispiel Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon und Methylisobutylketon, Nitrile, wie
- 25 zum Beispiel Acetonitril und Propionitril, Alkohole, wie zum Beispiel Methanol, Ethanol, Isopropanol, Butanol und Ethylenglycol, Ester, wie zum Beispiel Ethylacetat und Amylacetat, Säureamide, wie zum Beispiel Dimethylformamid und Dimethylacetamid, Sulfoxide und Sulfone, wie zum Beispiel Dimethylsulfoxid und Sulfolan,
- 30 Basen, wie zum Beispiel Pyridin, cyclische Harnstoffe wie 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on und 1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydro-2(1H)-pyrimidinon.

Die Reaktion wird dabei bevorzugt in einem Temperaturbereich 35 zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels bzw. Lösungsmittelgemisches durchgeführt.

Die Gegenwart eines Reaktionskatalysators kann von Vorteil sein. Als Katalysatoren kommen dabei starke organische und anorganische 40 Säuren sowie Lewissäuren in Frage. Beispiele hierfür sind unter anderem Schwefelsäure, Salzsäure, Trifluoressigsäure, Bortrifluorid-Etherat und Titan(IV)-Alkoholate.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, in denen Y Sauerstoff bedeu-45 tet und die restlichen Substituenten die unter der allgemeinen Formel I angegebenen Bedeutung haben, können beispielsweise

ฉี

Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. eine Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes IX bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt 5 des Lösungsmittels statt.

Als Base können neben den oben genannten auch organische Basen wie Triethylamin, Pyridin, Imidazol oder Diazabicycloundecan dienen.

10

Carbonsäurederivate der Formel VI (Z = direkte Bindung) können hergestellt werden, indem man Epoxide der Formel IV mit Cupraten der Formel XI zur Reaktion bringt:

15
$$IV + R_{2}Cu(CN)Li_{2} \longrightarrow R - C - CH - OH$$

$$R = R + C - CH - OH$$

$$R = R + C - CH - OH$$

$$R = R + CH$$

$$R = R +$$

Die Cuprate lassen sich wie in Tetrahedron Letters 23, 3755 (1982) beschrieben herstellen.

25

Verbindungen der Formel I können auch dadurch hergestellt werden, daß man von den entsprechenden Carbonsäuren, d. h. Verbindungen der Formel I, in denen R¹ Hydroxyl bedeutet, ausgeht und diese zunächst auf übliche Weise in eine aktivierte Form wie ein 30 Halogenid, ein Anhydrid oder Imidazolid überführt und dieses dann mit einer entsprechenden Hydroxylverbindung HOR¹0 umsetzt. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und erfordert oft die Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen. Diese beiden Schritte lassen sich beispiels-35 weise auch dadurch vereinfachen, daß man die Carbonsäure in Gegenwart eines wasserabspaltenden Mittels wie eines Carbodiimids auf die Hydroxylverbindung einwirken läßt.

Außerdem können Verbindungen der Formel I auch dadurch herge40 stellt werden, daß man von den Salzen der entsprechenden Carbonsäuren ausgeht, d. h. von Verbindungen der Formel I, in denen R
für eine Gruppe COR¹ und R¹ für OM stehen, wobei M ein Alkalimetallkation oder das Äquivalent eines Erdalkalimetallkations
sein kann. Diese Salze lassen sich mit vielen Verbindungen der
45 Formel R¹-A zur Reaktion bringen, wobei A eine übliche nucleofuge
Abgangsgruppe bedeutet, beispielsweise Halogen wie Chlor, Brom,
Iod oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Halogenalkyl

substituiertes Aryl- oder Alkylsulfonyl wie z.B. Toluolsulfonyl und Methylsulfonyl oder eine andere äquivalente Abgangsgruppe. Verbindungen der Formel R¹-A mit einem reaktionsfähigen Substituenten A sind bekannt oder mit dem allgemeinen Fachwissen leicht zu erhalten. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und wird vorteilhaft unter Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen, vorgenommen.

Der Rest R in Formel I ist breit variabel. Beispielsweise steht R 10 für eine Gruppe

O || C-R<sup>1</sup>

15

in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- a) Wasserstoff;
- 20 b) eine Succinylimidoxygruppe;
- c) ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl, Imidazolyl und Triazolyl,
  welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und
   Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:
  - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl,
- 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

 $C_1-C_4$ -Halogenalkoxy, insbesondere  $C_1-C_2$ -Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy,

- 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy;
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy,
  Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy,
  insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy;

 $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

d) R1 ferner ein Rest

5

10

15

45

 $-(0)_{m}N \Big\rangle_{R^{8}}^{R^{7}}$ 

in dem m für 0 oder 1 steht und  $R^7$  und  $R^8$ , die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben:

Wasserstoff

 $C_1-C_8-Alkyl$ , insbesondere  $C_1-C_4-Alkyl$  wie oben genannt;

20 C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl wie 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 25 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-2-propenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl, 5-Hexenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl, 30 1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 35 2,2-Dimethyl-3-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-3-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Tri-

2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Tri-methyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Methyl-2-butenyl und 3-Methyl-2-pentenyl;

1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl,

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl wie 2-Propinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl,

20

25

30

- 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl,
- 2-Methyl-4-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl,
- 4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl,
- 1,1-Dimethyl-3-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl,
- 2,2-Dimethyl-3-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl, 2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, vorzugs-weise 2-Propinyl, 2-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl und 1-Methyl-2-butinyl, insbesondere 2-Propinyl
- C3-C8-Cycloalkyl, wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Cycloheptyl, Cyclooctyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Gruppen tragen können:
  - $C_1-C_4-Alkyl$ ,  $C_1-C_4-Alkoxy$ ,  $C_1-C_4-Alkyl$ thio,  $C_1-C_4-Halogenalkoxy$  wie vorstehend genannt,  $C_3-C_6-Alkenyloxy$ ,  $C_3-C_6-Alkenyloxy$ ,  $C_3-C_6-Alkinyloxy$ ,  $C_3-C_6-Alkinyloxy$ ,  $C_3-C_6-Alkinyloxy$ , wobei die in diesen Resten vorliegenden Alkenyl- und Alkinylbestandteile vorzugsweise den oben genannten Bedeutungen entsprechen;
    - $C_1-C_4-Alkylcarbonyl$  wie insbesondere Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, 1-Methylethylcarbonyl, Butylcarbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl;
    - $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$  wie Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propyloxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butyloxycarbonyl, 1-Methylpropyloxycarbonyl, 2-Methylpropyloxycarbonyl, 1,1-Dimethylethoxycarbonyl;
- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenylcarbonyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinylcarbonyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy-carbonyl und C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxycarbonyl, wobei die Alkenyl- bzw. Alkinylreste vorzugsweise, wie voranstehend im einzelnen aufgeführt, definiert sind;
- Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano,
  C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy oder C1-C4-Alkylthio wie beispielsweise 2-Fluorphenyl,
  3-Chlorphenyl, 4-Bromphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Nitrophenyl,
  4-Cyanophenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Methoxyphenyl,
  4-Trifluorethoxyphenyl, 2-Methylthiophenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2-Methoxy-3-methylphenyl, 2,4-Dimethoxyphenyl,
  2-Nitro-5-cyanophenyl, 2,6-Difluorphenyl;

10

15

25

40

Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino wie insbesondere Dimethylamino, Dipropylamino, N-Propyl-N-methylamino, N-Propyl-N-ethylamino, Diisopropylamino, N-Isopropyl-N-methylamino, N-Isopropyl-N-ethylamino, N-Isopropyl-N-propylamino;

940657

 $R^7$  und  $R^8$  ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. ein bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

oder R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, optionell substituierte, z.B. durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituierte  $C_4$ - $C_7$ -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann wie - $(CH_2)_4$ -, - $(CH_2)_5$ -, - $(CH_2)_6$ -, - $(CH_2)_7$ -, - $(CH_2)_2$ -O- $(CH_2)_2$ -, - $(CH_2)_3$ -, -

20 e) R1 ferner eine Gruppe

$$- \circ - (CH2) p - s - R9$$

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und  $R^9$  für

 $C_1-C_4-Alkyl$ ,  $C_1-C_4-Halogenalkyl$ ,  $C_3-C_6-Alkenyl$ ,  $C_3-C_6-Alkinyl$  oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, wie insbesondere oben genannt.

f) R1 ferner ein Rest OR10, worin R10 bedeutet:

Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein umweltverträgliches organisches Ammoniumion wie tertiäres  $C_1$ - $C_4$ -Alkylammonium oder das Ammoniumion;

 $C_3-C_8-Cycloalkyl$  wie vorstehend genannt, welches ein bis drei  $C_1-C_4-Alkyl$ gruppen tragen kann;

C1-C8-Alkyl wie insbesonder Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl,
1,2-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl,

1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 1,1-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloakyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

eine C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylgruppe wie vorstehend genannt, welch ein bis fünf Halogenatome, insbesonder Fluor und/oder Chlor tragen kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl, 4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl, 1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3-Isopropylisoxazol-5-yl, 3-Methylisoxazol-5-yl, Oxazol-2-yl, Thiazol-2-yl, Imidazol-2-yl, 3-Ethylisoxazol-5-yl, 3-Phenyl-isoxazol-5-yl, 3-tert.-Butylisoxazol-5-yl;

eine  $C_2$ - $C_6$ -Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt:  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxyimino,  $C_3$ - $C_6$ -Alkinyloxyimino,  $C_3$ - $C_6$ -Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

eine  $C_3$ - $C_6$ -Alkenyl- oder eine  $C_3$ - $C_6$ -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

45

20

25

40

45

12

 $R^{10}$  ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy und/oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden

Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl, 4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl, 1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3,4-Dichlor-imidazol-1-yl;

R10 ferner ein Gruppe

$$--N = C <_{R}^{R}^{11}$$

worin  $R^{11}$  und  $R^{12}$ , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, wobei diese Reste einen  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkoxy,  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkylthio und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenylrest, wie insbesondere vorstehend genannt, tragen können;

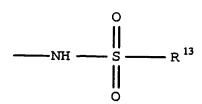
Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio, wobei diese Reste insbesondere den oben genannten entsprechen;

oder  $R^{11}$  und  $R^{12}$  bilden gemeinsam eine  $C_3$ - $C_{12}$ -Alkylenkette, welche ein bis drei  $C_1$ - $C_4$ -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten kann, wie insbesondere bei  $R^7$  und  $R^8$  genannt.

g) R<sup>1</sup> ferner ein Rest

5

25



worin R13 bedeutet:

- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie insbesondere vorstehend genannt, wobei diese Reste einen  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkoxy-,  $C_1$ -C<sub>4</sub>-Alkylthio- und/oder einen Phenylrest wie oben genannt tragen können;
- Phenyl, gegebenenfalls substituiert, insbesondere wie vorstehend genannt.

Im Hinblick auf die biologische Wirkung sind Carbonsäurederivate
der allgemeinen Formel I bevorzugt, in denen die Substituenten
20 folgende Bedeutung haben:

- R<sup>2</sup> die bei R<sup>1</sup> im einzelnen genannten C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy;
- X Stickstoff oder CR14, worin
- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-, insbesondere Wasserstoff, -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-CH(CH3)-O-, -C(CH3)=C(CH3)-O-, -CH=C(CH3)-O- oder -C(CH3)=C(CH3)-S;
- R³ die bei R¹ genannten C¡-C₄-Alkyl-, C¹-C₄-Halogenalkyl-, C¹-C₄-Alkoxy-, C¹-C₄-Halogenalkoxy-, C¹-C₄-Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy oder mit R¹⁴ wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere,
   z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein
   können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, Amino,

25

40

45

14

 $C_1-C_4-Alkyl$ ,  $C_1-C_4-Halogenalkyl$ ,  $C_1-C_4-Alkoxy$ ,  $C_1-C_4-Halogen-alkoxy$ ,  $C_1-C_4-Alkylthio$ ,  $C_1-C_4-Alkylamino$ ,  $Di-C_1-C_4-alkylamino$ ,  $C_1-C_4-Alkylcarbonyl$ ,  $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$ ; Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine  $SO_2$ -, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;

R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie insbesondere oben genannt, wobei diese Reste jeweils ein-oder mehrfach substituiert sein können durch: Halogen, Hydroxy, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyl, Hydroxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Phenoxy, wie insbesondere vorstehend genannt;

Phenyl oder Naphthyl, das durch einen oder mehreren der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Akylamino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino, wie insbesondere bei R<sup>7</sup> und R<sup>4</sup> genannt;

ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome und/oder ein Schwefel- oder Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann:  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, wie insbesondere bei R<sup>4</sup> genannt;

- Y Schwefel, Sauerstoff oder eine Einfachbindung;
- Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

 $R^2$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy

X Stickstoff oder CR14, worin

- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3
  einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet,
  in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder
  Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-,
  -CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-, insbesondere Wasserstoff,
  -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-CH(CH3)-O-, -C(CH3)=C(CH3)-O-,
  -CH=C(CH3)-O- oder -C(CH3)=C(CH3)-S;
- R<sup>3</sup> die bei R<sup>1</sup> genannten C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthiogruppen oder mit R<sup>14</sup> wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> Phenyl (gleich oder verschieden), die durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> sind Phenylgruppen, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein
   Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO<sub>2</sub>-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind;
- R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, wobei diese Reste jeweils ein-oder mehrfach substituiert sein können durch: Halogen, Hydroxy, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio;
- Phenyl oder Naphthyl, das durch einen oder mehreren der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro,

  Cyano, Hydroxy, Amino, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl,

  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Phenoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio,

  C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Akylamino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino;
- ein fünf- oder sechsgliedriger Heteroaromat, enthaltend ein Stickstoffatom und/oder ein Schwefel- oder Sauerstoffatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder einen bis zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die Phenylreste ihrerseits ein bis fünf Halogenatome und/oder einen bis drei der folgenden Reste tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy und/oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio;
- Y Schwefel, Sauerstoff oder eine Einfachbindung; 45
  - Z Schwefel oder Sauerstoff oder eine Einfachbindung.

Beispiele für bevorzugte Verbindungen sind in der folgenden Tabelle aufgeführt:

Tabelle: Verbindungen der Formel I, R = -CO-R<sup>1</sup>

Rl	R4, R5	R6	$\mathbb{R}^2$	R³	×	λ	Z
НО	Pheny1	Methyl	осн3	осн	СН	S	S
НО	Phenyl	Methy1	осн3	осн3	СН	0	S
осн	Phenyl	Methy1	осн	осн3	СН	S	S
НО	Phenyl	Methy1	осн	осн	СН	0	0
осн3	2-Fluorphenyl	Methy1	осн3	осн3	СН	0	0
OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	3-Chlorphenyl	Methy1	OCH <sub>3</sub>	осн	N	0	0
ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	4-Bromphenyl	Methy1	$\mathtt{CF}_3$	$CF_3$	СН	S	0
0-CH <sub>2</sub> -C=CH	Phenyl	Ethyl	осн3	$\mathtt{CF}_3$	СН	0	0
НО	Pheny1	Propy1	. 6но	OCF3	нэ	0	S
осн3	Phenyl	i-Propyl	6н20	СН3	НЭ	0	0
OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Phenyl	s-Butyl	осн3	C1	НЭ	S	0
ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2-Methylphenyl	Methy1	OCH <sub>3</sub> ·	осн3	СН	0	0
ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	3-Methoxyphenyl	Меthyl	осн3	осн3	СН	0	0
ON=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	4-Nitrophenyl	Methy1	осн	осн	СН	0	0
ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Pheny1	1-Phenylpropin-3-yl	осн	$OCF_3$	Z	0	S
ON=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2-Hydroxyphenyl	Methy1	осн3	СН3	N	0	0
ONSO <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	3-Trifluormethylphenyl	Methy1	осн3	c1	N	0	0
NHPheny1	4-Dimethylaminophenyl	Met hy l	осн3	осн3	СН	S	0
0C₂H₅	Phenyl	Trifluorethyl	СН3	СН3	СН	0	0

	· · · · · ·										18										
2	0	0	0.	0	0	0	S	S	0	0	0	0	0	0	Ó	S	0	0	0	0	0
, X	0	S	. 0	0	0	S	S	0	0	0	0	0	0	S	0	0	0	S	0	0	0
Х	СН	2−CH2−	СН	-сн2−	N	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	N	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН
R³	C1	-0-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	0СН3	-0-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	осн3	осн <sup>3</sup>	осн3	осн3	осн3	6н20	0СН3	осн	осн3	$CF_3$	$CF_3$	$OCF_3$	СН3	C1	осн3	осн	оснз
R <sup>2</sup>	C1	осн3	OCH <sub>3</sub>	осн3	осн3	6СН3	€н⊃о	6НЭ0	0СН3	6н20	OCH <sub>3</sub>	€н⊃0	0СН3	$CF_3$	осн	. Еноо	осн	оснз	осн	осн3	осн3
R6	Benzyl	2-Methoxyethyl	Pheny1	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	2-Thiazolyl	Pheny l	Pheny1	Pheny l	2-Fluorphenyl	3-Chlorphenyl	4-Bromphenyl	4-Thiazolyl	Pheny l	Pheny 1	Pheny1
R4, R5	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Phenyl	2-Fluorphenyl	3-Chlorphenyl	4-Bromphenyl	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	2-Methylphenyl	3-Methoxyphenyl	4-Nitrophenyl
$\mathbb{R}^1$	ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	НО	НО	но	НО	НО	НО	НО	НО	НО	осн3	OC2H5	ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	о-сн₂≡сн	НО	осн3	0C2H5	ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ON=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH-SO-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>

$\mathbb{R}^1$	R4, R5	Ré	$\mathbb{R}^2$	R <sup>3</sup>	×	Ā	2
сн3	Phenyl	3-Imidazolyl	осн	HO-0-	-0-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	0	0
OC2H5	Pheny1	4-Imidazolyl	осн3	$CF_3$	z	S	0
ON ( $CH_3$ ) 2	Pheny1	2-Pyrazolyl	осн <sub>3</sub>	OCF3	Z	. 0	S
$ON=C(CH_3)_2$	2-Hydroxyphenyl	Pheny l	осн <sub>3</sub>	СН3	Z	0	0
NH-SO <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	3-Trifluormethylphenyl	Pheny 1	OCH <sub>3</sub>	C1	Z	0	0
NHPheny1	4-Dimethylaminophenyl	Pheny 1	осн	осн3	СН	S	0
OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Phenyl	2-Dimethylaminophenyl	СН3	CH <sub>3</sub>	CH	0	0
ON (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Phenyl	3-Hydroxyphenyl	C1	C1	G.	0	0
ON=C (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Pheny1	4-Trifluormethylphenyl	осн	-0-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	;-CH2-	S	0
NH-SO <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	Phenyl	2-0xazolyl	осн3	$CF_3$	N	S	S

Die Verbindungen der vorliegenden Erfindung bieten ein neues therapeutisches Potential für die Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, Myokardinfarkt, Angina Pectoris, akutem 5 Nierenversagen, Niereninsuffizienz, zerebralen Vasospasmen, zerebraler Ischämie, Subarachnoidalblutungen, Migräne, Asthma, Atherosklerose, endotoxischem Schock, Endotoxin-induziertem Organversagen, intravaskulärer Koagulation, Restenose nach Angioplastie, benigne Prostata-Hyperplasie, ischämisches und durch Intoxikation verursachtes Nierenversagen bzw. Hypertonie.

Die gute Wirkung der Verbindungen läßt sich in folgenden Versuchen zeigen:

#### 15 Rezeptorbindungsstudien

Für Bindungsstudien wurden klonierte humane  $ET_A$ -Rezeptor-exprimierende CHO-Zellen und Meerschweinchen-Kleinhirnmembranen mit > 60 %  $ET_B$ - im Vergleich zu  $ET_A$ -Rezeptoren eingesetzt.

20

#### Membranpräparation

Die ET<sub>A</sub>-Rezeptor-exprimierenden CHO-Zellen wurden in F<sub>12</sub>-Medium mit 10 % fötalem Kälberserum, 1 % Glutamin, 100 E/ml Penicillin 25 und 0,2 % Streptomycin (Gibco BRL, Gaithersburg, MD, USA) vermehrt. Nach 48 h wurden die Zellen mit PBS gewaschen und mit 0,05 % trypsinhaltiger PBS 5 min inkubiert. Danach wurde mit F<sub>12</sub>-Medium neutralisiert und die Zellen durch Zentrifugation bei 300 x g gesammelt. Zur Lyse der Zellen wurde kurz das Pellet mit 30 Lysispuffer (5 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 10 % Glycerin) gewaschen und danach in einer Konzentration von 10<sup>7</sup>-Zellen/ml Lysispuffer 30 min bei 4°C inkubiert. Die Membranen wurden bei 20.000 x g 10 min zentrifugiert und das Pellet in flüssigem Stickstoff gelagert.

35

Meerschweinchenkleinhirne wurden im Potter-Elvejhem-Homogenisator homogenisiert und durch differentielle Zentrifugation 10 min bei  $1.000 \times g$  und wiederholte Zentrifugation des Überstandes 10 min bei  $20.000 \times g$  gewonnen.

40

#### Bindungstests

Für den  $ET_A$ - und  $ET_B$ -Rezeptorbindungstest wurden die Membranen in Inkubationspuffer (50 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 5 mM MnCl<sub>2</sub>, 40 µg/ml 45 Bacitracin und 0,2 % BSA) in einer Konzentration von 50 µg Protein pro Testansatz suspendiert und bei 25°C mit 25 pM [125J]-ET<sub>1</sub> ( $ET_A$ -Rezeptortest) oder 25 pM [125J]-RZ<sub>3</sub> ( $ET_B$ -Rezeptortest) in

Anwesenheit und Abwesenheit von Testsubstanz inkubiert. Die unspezifische Bindung wurde mit 10-7 M ET<sub>1</sub> bestimmt. Nach 30 min wurde der freie und der gebundene Radioligand durch Filtration über GF/B Glasfaserfilter (Whatman, England) an einem Skatron-Zellsammler (Skatron, Lier, Norwegen) getrennt und die Filter mit eiskaltem Tris-HCl-Puffer, pH 7,4 mit 0,2 % BSA gewaschen. Die auf den Filtern gesammelte Radioaktivität wurde mit einem Packard 2200 CA Flüssigkeitszintillationszähler quantifiziert.

10 Funktionelles in vitro-Testsystem für die Suche nach Endothelinrezeptor (Subtyp A)-Antagonisten

Dieses Testsystem ist ein funktioneller, auf Zellen basierender Test für Endothelinrezeptoren. Bestimmte Zellen zeigen, wenn 15 sie mit Endothelin 1 (ET1) stimuliert werden, einen Anstieg der intrazellulären Calciumkonzentration. Dieser Anstieg kann in intakten Zellen, die mit Calcium-sensitiven Farbstoffen beladen wurden, gemessen werden.

- 20 Aus Ratten isolierte 1-Fibroblasten, bei denen ein endogener Endothelinrezeptor vom A-Subtyp nachgewiesen wurde, wurden mit dem Fluoreszenzfarbstoff Fura 2-an wie folgt beladen: Nach Trypsinierung wurden die Zellen in Puffer A (120 mM NaCl, 5 mM KCl, 1,5 mM MgCl<sub>2</sub>, 1 mM CaCl<sub>2</sub>, 25 mM HEPES, 10 mM Glucose,
- 25 pH 7,4) bis zu einer Dichte von 2 x  $10^6/ml$  resuspendiert und in 30 min bei 37°C im Dunkeln mit Fura 2-am (2  $\mu$ M), Pluronics F-127 (0,04 %) und DMSO (0,2 %) inkubiert. Danach wurden die Zellen zweimal mit Puffer A gewaschen und zu 2 x  $10^6/ml$  resuspendiert.
- 30 Das Fluoreszenzsignal von 2 x 10<sup>5</sup> Zellen pro ml bei Ex/Em 380/510 wurde bei 30°C kontinuierlich registriert. Zu den Zellen wurden die Testsubstanzen und nach einer Inkubationszeit von 3 min ET1 wurde die maximale Änderung der Fluoreszenz bestimmt. Die Antwort der Zellen auf ET1 ohne vorherige Zugabe einer Testsubstanz
  35 diente als Kontrolle und wurde gleich 100 % gesetzt.

Testung der ET-Antagonisten in vivo

Männliche 250 - 300 g schwere SD-Ratten wurden mit Amobarbital 40 narkotisiert, künstlich beatmet, vagotomisiert und despinalisiert. Die Arteria carotis und Vena jugularis wurden kathetisiert.

In Kontrolltieren führt die intravenöse Gabe von 1  $\mu g/kg$  ET1 zu 45 einem deutlichen Blutanstieg, der über einen längeren Zeitraum anhält.

Den Testtieren wurde 5 min vor der ET1 Gabe die Testverbindungen i.v. injiziert (1 ml/kg). Zur Bestimmung der ET-antagonistischen Eigenschaften wurde der Blutdruckanstieg in den Testtieren mit dem in den Kontrolltieren verglichen.

Endothelin-1 induzierter "sudden death" an Mäusen

Das Testprinzip besteht in der Hemmung des durch Endothelin verursachten plötzlichen Herztodes der Maus, der wahrscheinlich 10 durch Verengung der Herzkranzgefäße bedingt ist, durch Vorbehandlung mit Endothelin-Rezeptorantagonisten. Nach intravenöser Injektion von 10 nmol/kg Endothelin im Volumen von 5 ml/kg Körpergewicht kommt es innerhalb weniger Minuten zum Tod der Tiere.

Die letale Endothelin-1 Dosis wird jeweils an einem kleinen Tierkollektiv überprüft. Wird die Prüfsubstanz intravenös appliziert, erfolgt meist 5 min danach die im Referenzkollektiv letale Endothelin-1 Injektion. Bei anderen Applikationsarten verlängern sich 20 die Vorgabezeiten, gegebenenfalls bis zu mehreren Stunden.

Die Überlebensrate wird dokumentiert und effektive Dosen, die 50 % der Tiere 24 h oder länger gegen den Endothelin-Herztod schützen (ED 50) werden ermittelt.

Funktioneller Gefäßtest für Endothelin-Rezeptorantagonisten

An Aortensegmenten des Kaninchens wird nach einer Vorspannung von 2 g und einer Relaxationszeit von 1 h in Krebs-Henseleitlösung 30 bei 37°C und einem pH-Wert zwischen 7,3 und 7,4 zunächst eine K+-Kontraktur ausgelöst. Nach Auswaschen wird eine Endothelin-Dosiswirkungskurve bis zum Maximum erstellt.

Potentielle Endothelin-Antagonisten werden an anderen Präparaten
35 des gleichen Gefäßes 15 min vor Beginn der Endothelin-Dosiswirkungskurve appliziert. Die Effekte des Endothelins werden in %
der K+-Kontraktur berechnet. Bei wirksamen Endothelin-Antagonisten
kommt es zur Rechtsverschiebung der Endothelin-Dosiswirkungskurve.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral (subkutan, intravenös, intramuskulär, intraperotoneal) verabfolgt werden. Die Applikation kann auch mit Dämpfen oder Sprays durch den Nasen-Rachenraum erfolgen.

40

5

15

Die Dosierung hängt vom Alter, Zustand und Gewicht des Patienten sowie von der Applikationsart ab. In der Regel beträgt die tägliche Wirkstoffdosis zwischen etwa 0,5 und 50 mg/kg Körpergewicht bei oraler Gabe und zwischen etwa 0,1 und 10 mg/kg Körpergewicht 5 bei parenteraler Gabe.

Die neuen Verbindungen können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Dragees,

- 10 Suppositorien, Lösungen, Salben, Cremes oder Sprays. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließreguliermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln,
- 15 Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln, Antioxidantien und/oder Treibgasen verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al.: Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1991). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 0,1 bis 90 Gew.-%.

20

Synthesebeispiele

Beispiel 1

2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenylpropionsauremethylester

25

5 g (19,6 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden in 50 ml absolutem Methanol gelöst und bei 0°C mit 0,1 ml Bortrifluorid-Etherat versetzt. Man rührte 2 h bei 0°C und weitere 12 h bei Raumtemperatur. Das Lösungsmittel wurde abdestilliert, der Rückstand mit Essigester aufgenommen, mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung und Wasser gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels verblieben 5,5 g (88 %) eines schwach gelben Öls.

35 Beispiel 2

2-Hydroxy-3-phenoxy-3,3-diphenylpropionsäuremethylester

5 g (19,6 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester und 5,6 g (60 mmol) Phenol wurden zusammen 6 h auf 100°C erhitzt.

40 Nach Abdestillieren des überschüssigen Phenols am Hochvakuum und chromatographischer Reinigung des Rückstands an Kieselgel mit Hexan/Essigestergemischen erhielt man 4,9 g (77 %) eines schwach gelben Öls.

#### Beispiel 3

2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester

5 2,86 g (10 mmol) 2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsäure-methylester wurden in 40 ml Dimethylformamid gelöst und mit 0,3 g (12 mmol) Natriumhydrid versetzt. Man rührte 1 h und gab dann 2,2 g (10 mmol) 4,6-Dimethoxy-2-methylsulfonylpyrimidin zu. Nach 24 h Rühren bei Raumtemperatur wurde vorsichtig mit 10 ml Wasser 10 hydrolysiert, mit Essigsäure ein pH-Wert von 5 eingestellt und das Lösungsmittel am Hochvakuum abdestilliert. Der Rückstand wurde in 100 ml Essigester aufgenommen, mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. Der Rückstand wurde mit 10 ml Ether versetzt und der entstandene Niederschlag abgesaugt. Nach dem Trocknen verblieben 3,48 g (82 %) eines weißen Pulvers.

#### Beispiel 4

Fp.: 81℃

20 2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy-3,3-diphenylpropionsäure

2,12 g (5 mmol) 2-(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yloxy)-3-methoxy3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden in 50 ml Dioxan
25 gelöst, mit 10 ml 1 n KOH-Lösung versetzt und 3 h bei 100°C
gerührt. Die Lösung wurde mit 300 ml Wasser verdünnt und mit
Essigester zur Entfernung von nicht umgesetztem Ester extrahiert.
Anschließend stellte man die Wasserphase mit verdünnter Salzsäure
auf pH 1-2 und extrahierte mit Essigester. Nach Trocknen über
30 Magnesiumsulfat und Abdestillieren des Lösungsmittels wurde der
Rückstand mit einem Ether/Hexan-Gemisch versetzt und der gebildete Niederschlag abgesaugt. Nach dem Trocknen verblieben 1,85 g
(90 %) eines weißen Pulver.
Fp.: 167°C

35

#### Beispiel 5

2-[(4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-yl)thio]-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsauremethylester

- 40 7,16 g (25 mmol) 2-Hydroxy-3-methoxy-3,3-diphenyl-propionsäure-methylester wurden in 50 ml Dichlormethan gelöst, 3 g (30 mmol) Triethylamin zugegeben und unter Rühren 3,2 g (28 mmol) Methan-sulfonsäurechlorid zugetropft. Man rührte 2 h bei Raumtemperatur, wusch mit Wasser, trocknete über Magnesiumsulfat und engte im
- 45 Vakuum ein. Der Rückstand wurde in DMF aufgenommen und bei 0°C zu einer Suspension von 12,9 g (75 mmol) 4,6-Dimethoxy-pyrimidin-2-thiol und 8,4 g (100 mmol) Natriumhydrogencarbonat in 100 ml

DMF getropft. Nach 2 h Rühren bei Raumtemperatur und weiteren 2 h bei 60°C goß man auf 1 Liter Eiswasser und saugte den entstandenen Niederschlag ab. Nach Trocknen verblieben 3,19 g (29 %) eines weißen Pulvers.

Beispiel 6
2-Benzhydrylidenamino-3,3-diphenylpropionsäuremethylester

10,65 g (42 mmol) N-(Diphenylmethylen)-glycinmethylester wurden in 100 ml absolutem Tetrahydrofuran unter Stickstoff vorgelegt. Bei -78°C tropfte man 31,5 ml (63 mmol) einer 2 molaren Lithium-diisopropylamid-Lösung in Tetrahydrofuran zu und rührte 1 h. Zu dieser Lösung wurden 12,5 g (50 mmol) Bromdiphenylmethan, gelöst in 50 ml absolutem Tetrahydrofuran, bei -78°C getropft und 2 h nachgerührt. Die Lösung wurde mit Wasser versetzt, das Tetrahydrofuran im Vakuum abgedampft, die Wasserphase mit Essigester extrahiert und über Magnesiumsulfat getrocknet. Das Rohprodukt wurde an Kieselgel mit Hexan/Essigestergemischen chromatographisch gereinigt und man erhielt 5,25 g (30 %) eines hellgelben Öls.

Beispiel 7 2-Amino-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester

- 25 5,25 g (12,5 mmol) 2-Benzhydrylidenamino-3,3-diphenylpropionsäuremethylester wurden in 160 ml Tetrahydrofuran gelöst, mit 30 ml verdünnter Salzsäure versetzt und 90 min gerührt. Tetrahydrofuran wurde im Vakuum abgedampft und die Verunreinigungen mit Essigester extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 5 %iger Ammoniak-30 Lösung alkalisch gestellt und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde über Magnesiumsulfat getrocknet und anschließend im Vakuum eingedampft. Man erhielt 2,84 g (89 %) eines gelben Öls.
- 35 Beispiel 8 2-Hydroxy-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester
- 2,07 g (8,1 mmol) 2-Amino-3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden bei 0°C in 30 ml 0,5 molarer Schwefelsäure gelöst. Dazu tropfte man 1,8 g (25,7 mmol) Natriumnitrit, gelöst in 15 ml Wasser und rührte 1 h nach. Die Lösung wurde mit Essigester extrahiert, die organische Phase mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Der im Vakuum eingedampfte Rückstand wurde an Kieselgel mit Cyclohexan/45 Essigester-Gemischen chromatographisch gereinigt und man erhielt 1,16 g (56 %) eines weißen Feststoffs.

Beispiel 9 2-Hydroxy-3,3-diphenyl-buttersäuremethylester

1,5 g (5,9 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester,
5 gelöst in 10 ml absolutem Ether, tropfte man zu einer auf -78°C
 gekühlten Cuprat-Lösung, hergestellt aus 635 mg (7 mmol) Kupfer I-cyanid - gelöst in 10 ml absolutem Ether- und 8,14 ml (13 mmol)
 einer 1,6 normalen Methyllithium-Lösung. Man rührte 1 h bei -78°C
 und ließ die Lösung dann auf Raumtemperatur erwärmen. Anschlie10 ßend wurde mit 100 ml Ether und 100 ml Wasser verdünnt, die
 Etherphase mit verdünnter Zitronensäure und mit Natriumhydrogen carbonatlösung gewaschen und über Magnesiumsulfat getrocknet. Das
 Rohprodukt wurde an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester-Gemischen
 chromatographisch gereinigt, und man erhielt 250 mg (16 %) eines
15 hellgelben Öls.

Analog lassen sich die in Tabelle 1 genannten Verbindungen herstellen.

Nr.	R1	R4	R5	R6	R2	R <sup>3</sup>	×	X	Y Z Smp[°C]
12	ОМе	Pheny1	Pheny1	Methyl	ОМе	ОМе	CH	0	0 81
11	HO	Pheny1	Pheny1	Methyl	ОМе	ОМе	СН	0	0 167
12	ЮН	Phenyl	Pheny1	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -S- CH <sub>3</sub>	Оме	ОМе	СН	0	c
13	но	Pheny l	Pheny1	Ethyl	ОМе	ОМе	СН	0 0	) 87 (Zersetz.)
14	но	Pheny 1	Pheny 1	iso-Propyl	ОМе	ОМе	СН	0	0 182
15	но	Pheny 1	Pheny 1	Methyl	ОМе	ОМе	СН	0	S
16	НО	Pheny l	Pheny1	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - (CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ЭМе	ОМе	СН	0 0	
17	но	Phenyl	Phenyl	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Оме	ОМе	нэ	S	0
18	НО	Pheny l	Pheny1	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - Оме CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		Оме	С-СН (СН3)2	0 0	

R2	~×.	~_ <sub>E</sub>
- R1	ĬÔ	Z
	, H	
	등 	
₽4	₩2 ₩2	
	-2-	
	ٳۣ	

0.7. 0050/43281

<del></del> -																	
	•	174											173			115	
0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 0
0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 .	0
С-СН(СН3)3	СН	СН	СН	СН	СН	СН		СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	НЭ	СН	СН
Оме	NH-OCH <sub>3</sub>	ОМе	оме	OEt	ОМе	ОМе	о-сн <sup>5</sup> -сн <sup>5</sup> -с	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
Оме	Оме	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ЭЖО	OEt	Оме	ОМе	ОМе	оме	ОМе
СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - СН (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	n-Propyl	n-Propyl	n-Propyl	n-Butyl	iso-Butyl	iso-Butyl	tertButyl	Cyclopropyl	Cyclopentyl	Cyclohexyl	(СН <sub>3</sub> ) 3С-СН <sub>2</sub> - СН <sub>2</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	но-сн <sub>2</sub> -сн <sub>2</sub>	HO <sub>2</sub> C-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Cyclopro- pylmethylen	н
Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Pheny1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny1
Phenyl	Pheny l	Pheny1	Pheny 1	Pheny l	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Phenyl	Pheny l	Pheny 1
ОН	ОН	ОН	OMe	ОН	ЮН	ЮН	н	ЮН	용	HO H	ЮН	ЮН	НО	HC		нс	ЮН
19	20	21	22	23	24	25	56	27	88	. 67	30	31	32 (	33 (	34 (	35 (	36 (
	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2-         OMe         OMe         C-CH(CH3)3         O           CH (CH3)2         CH (CH3)2         CH (CH3)3         CH (CH3)4         CH (C	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- OMe         OMe         OMe         C-CH(CH3)3         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- OMe         OMe         NH-OCH3         CH         O           CH (CH3)2         CH (CH3)2         CH         CH         O         O         O	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH         OMe         OMe         C-CH(CH3)3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH2-SO2- CH2-SO2	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         OMe         C-CH (CH3) 3         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH         O         O         O           OMe         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH         O         O         O         O	OHPhenyl $CH_2-CH_2-SO_2-$ CH ( $CH_3$ ) $^2$ OMe $C-CH(CH_3)$ $^3$ $C-CH(CH_3)$ $^3$ $O$ $O$ OHPhenyl $CH_2-CH_2-SO_2-$ CH ( $CH_3$ ) $^2$ OMe $O$ $O$ $O$ OHPhenyl $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ OHPhenyl $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$	OHPhenylCH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2OMEOMEC-CH (CH3) 3OOHPhenylCH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2OMENH-OCH3CHOOHPhenylPhenyln-PropylOMECHOOMEPhenyln-PropylOMECHOOHPhenyln-PropylOECHOOHPhenylphenyln-PropylOMECHOOHPhenylphenyln-ButylOMECHO	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         OME         C-CH (CH3)13         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         CH         O         O           OME         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         CH         O         O           OH         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         CH         O         O           OH         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         CH         O         O           OH         Pheny1         n-Buty1         OME         CH         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         OME         CH         O         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         O         O         O         O         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         OMe         C-CH (CH3) 3         0         0           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         OMe         CH         CH         OMe         OMe         CH         OMe         CH         OMe         CH         OMe         OMe         CH         OMe         CH         OMe         OMe         OMe         CH         OMe         OME	OH         Pheny1         CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OMe         OMe         C-CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OMe         OMe         CH CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OMe         CH CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> OMe         CH CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> OME         OME         CH CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> OME         OME         OME         OME         OME         OME         OME	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         OMe         C-CH (CH3)3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         N-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         N-Propy1         OMe         O         CH         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         N-Bropy1         OMe         O         CH         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         N-Bropy1         OMe         O         CH         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OMe         O         CH         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         O	OH         Pheny1         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         C-CH (CH3)3         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         OME         CH         O <td>OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         C-CH (CH3)3 CH (CH3)2         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         CH         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         OME         CH         O         O         O           OM         Pheny1         iso-Buty1         OME         CH         O</td> <td>OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         C-CH(CH3) 3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O         O         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         &lt;</td> <td>OH         Pheny1         CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-SO<sub>2</sub>- OMe         OMe         C-CH(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>         O           OH         Pheny1         CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>         OMe         NH-OCH<sub>3</sub>         CH         O         O           OH         Pheny1         CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-SO<sub>2</sub>- OMe         OMe         CH         O         O         174           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O         O         174           OM         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O</td> <td>OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         OMe         C-CH(CH3)3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         OMe         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         OMe</td> <td>OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         OPCH (CH3) 3         O         O           OH         Pheny1         CH (CH3) 2         OMe         NH-OCH3         CH (CH3) 3         O           OH         Pheny1         CH (CH3) 2         OMe         OMe         CH (CH3) 3         O         1744           OH         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH O         O         1744           OM         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH O         O         1744           OM         Pheny1         Pheny1         OMe         OME         CH O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         CH O         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         OME         CH O         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         OME         CH O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O&lt;</td> <td>OH         Pheny1         CH2-CH3-SO2- CH (CH3) 2         OME         C-CH (CH3) 3         O           OH         Pheny1         CH2-CH3-SO2- CH (CH3) 2         OME         OME         CH         O           OH         Pheny1         Pheny1         OME         CH         O         O           OH<!--</td--></td>	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         C-CH (CH3)3 CH (CH3)2         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OME         CH         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         174           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         CH         O         O         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OME         OME         CH         O         O         O           OM         Pheny1         iso-Buty1         OME         CH         O	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         C-CH(CH3) 3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O         O         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         <	OH         Pheny1         CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - OMe         OMe         C-CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> O           OH         Pheny1         CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OMe         NH-OCH <sub>3</sub> CH         O         O           OH         Pheny1         CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -SO <sub>2</sub> - OMe         OMe         CH         O         O         174           OH         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O         O         174           OM         Pheny1         Pheny1         n-Propy1         OMe         CH         O	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         OMe         C-CH(CH3)3         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         NH-OCH3         CH         O         O           OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3)2         OMe         OMe         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O           OM         Pheny1         n-Propy1         OMe         OMe         CH         O         O           OH         Pheny1         Pheny1         OMe	OH         Pheny1         CH2-CH2-SO2- CH (CH3) 2         OMe         OPCH (CH3) 3         O         O           OH         Pheny1         CH (CH3) 2         OMe         NH-OCH3         CH (CH3) 3         O           OH         Pheny1         CH (CH3) 2         OMe         OMe         CH (CH3) 3         O         1744           OH         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH O         O         1744           OM         Pheny1         Pheny1         OMe         OMe         CH O         O         1744           OM         Pheny1         Pheny1         OMe         OME         CH O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         CH O         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         OME         CH O         O         O         O           OM         Pheny1         Pheny1         OME         OME         CH O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O         O<	OH         Pheny1         CH2-CH3-SO2- CH (CH3) 2         OME         C-CH (CH3) 3         O           OH         Pheny1         CH2-CH3-SO2- CH (CH3) 2         OME         OME         CH         O           OH         Pheny1         Pheny1         OME         CH         O         O           OH </td

•	•
	•

Г	Т	Ī	T	Γ			Γ	Π	25	Т	Τ	Т	Т	T	<del></del>	$\Box$
Smp [°C]		136										1				
2	<u> </u>	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
7	은	0	9	0	0	0	0	0	0	0	0	0	S	0	0	0
×	СН	СН	H <sub>2</sub> -C	СН	СН	НЭ	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН
R³	ОМе	ОМе	0-сн (сн3) -сн2-с	ОМе	Оме	Оме	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
R <sup>2</sup>	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
R6	Methyl	Phenyl	Pheny 1	Pheny1	p-Isopro- pyl-Phenyl	p-Me-S- Phenyl	p-Me-O- Phenyl	m-Et-Phenyl	o-Me-Phenyl	o-CI-Phenyl	m-Br-Phenyl	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-CH <sub>3</sub> - Phenyl	m-NO <sub>2</sub> - Phenyl	O-HO-Phenyl
R5	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Pheny l	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny1
R4	Pheny l	Pheny 1	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Phenyl	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Pheny l	Pheny l	Pheny1
${\tt R}^1$	НО	ЮН	용	ОМе	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ЮН	ОН	ЮН	ਲ
Nr.	37	38	39	40	41	42	43 .	44	45	46	47 (	48 (	49 (	20 (	51 (	52 (

Ž.	$\mathbb{R}^1$	R4	R5	R6	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	×	X	Z Smp[°C]	
53	Ю	Pheny l	Phenyl	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	
54	НО	Pheny l	Pheny l	3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	ОМе	ОМе	СН	0		
55	Ю	Pheny l	Pheny l	3,4,5-Tri- methoxy- Phenyl	Оме	ОМе	СН	0	0	
26	ОН	Pheny l	Phenyl	Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	
22	ОН	Pheny l	Pheny1	o-Cl-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	
28	ЮН	Pheny 1	Phenyl	m-Br-Benzyl	ОМе	Оме	СН	0	0	
29	ОН	Pheny 1	Phenyl	p-F-Benzyl	ОМе	ОМе	нэ	0	0	50
9	ОН	Pheny 1	Pheny 1	o-Me-Benzyl	Оме	ОМе	СН	0	0	
61	ОН	Pheny l	Pheny l	o-Me-Benzyl	ОМе	0-сн=сн-с		0	0	
62	ОН	Pheny 1	Pheny l	m-Et-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	
63	ЮН	Pheny l	Pheny1	p-iso-Pro- pyl-Benzyl	ОМе	Оме	СН	0 0		
64	НО	Pheny l	Phenyl	p-NO <sub>2</sub> -Pro- pyl-Benzyl	ОМе	ОМе	СН	0	0	
65	ЮН	Pheny l	Phenyl	o-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	Оме	ОМе	СН	0	0	
99	용	Pheny1	Pheny1	o-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	OEt	OEt	СН	0		

			,					31							
Smp[°C]															
2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Y	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0 0
×	СН	Н	СН	СН	СН	СН	СН	СН		СН	12-C	H)		СН	СН
R³	ОМе	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	O-CH2-CH2-C	ОМе	0-сн (сн3) -сн2-с	ОМе	O-CH=CH-C	ОМе	OMe
R <sup>2</sup>	ОМе	ОМе	ОМе	OEt	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
R6	p-Me-O-Pro- pyl-Benzyl	3,4-Dioxo- methylen- Benzyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Ethyl	Methyl	Methyl	n-Propyl	n-Propyl	Methyl	Methyl	Et hy 1	Methyl
R <sup>5</sup>	Phenyl	Pheny1	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Me-Phenyl	m-CF <sub>3</sub> - Phenyl	m-CF <sub>3</sub> - Phenyl	p-NO <sub>2</sub> - Phenyl	p-NO <sub>2</sub> - Phenyl	m-Cl-Phenyl	o-F-Phenyl
R4	Pheny l	Pheny l	p-F-Phenyl	p-F-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-O- Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Me-Phenyl	m-CF <sub>3</sub> - Phenyl	m-CF <sub>3</sub> - Phenyl	p-NO <sub>2</sub> Pheny1	p-NO <sub>2</sub> - Phenyl	m-Cl-Phenyl	o-F-Phenyl
$\mathbb{R}^1$	НО	Ю	ЮН	ОМе	ЮН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ОН	ЮН	ОН	픙
Nr.	29	89	69	10	71	72	73	74	75	92	77	18	62	08	81 (

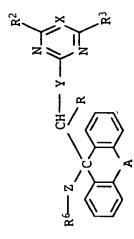
_					<u>,                                     </u>	3	-						
Z Smp[°C]													
2	0	0	S	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
X	S	0	0	0	0	0	0	ဒ	0	0	0	0	0
×	СН	СН	СН	НЭ	НЭ	НЭ							
R³	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	Оме	ОМе	OEt	OEt	NH-OMe	OCF3	$CF_3$	CF3	Ме
R <sup>2</sup>	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Ме
R6	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Ethy1	n-Propyl	Methyl .	Methy1	Benzyl
R5	o-F-Phenyl	o-Me-O- Phenyl	o-Me-O- Phenyl	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	p-CF <sub>3</sub> - Phenyl	Pheny1	Pheny1	Phenyl	p-Me-O- Phenyl	Phenyl	Pheny1	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl
R4	o-F-Phenyl	o-Me-O- Phenyl	o-Me-O- Phenyl		3,4-Dioxo- methylen- Phenyl	p-CF <sub>3</sub> - Phenyl	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	p-Me-O- Phenyl	Pheny 1	Pheny 1	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl
R1	ЮН	ЮН	ЮН	ЮН	Ю	ОН	ОН	ОМе	ОН	ОН	ОН	ОН	НО
Nr.	82	83	84	85	98	87	88	68	06	91 (	85 (	93 (	94 (

•	

_			_						. 33				_
X Smp[oC]		126 (Zersetz.)		118									
2	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Y	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
R <sup>3</sup> X	0-СH <sub>2</sub> -СH <sub>2</sub> -С	O-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -C	0-сн (сн <sub>3</sub> ) -сн <sub>2</sub> -с	N(CH3-CH=CH-C	S-C(CH <sub>3</sub> )=C(CH <sub>3</sub> )-C	O-C(CH <sub>3</sub> )=CH-C	O-C(CH <sub>3</sub> ) =CH-C	о-сн=сн-с	S-CH=CH-C	ОМе СН	CH2-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-C
R <sup>2</sup>	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Ме	Ме	Me	ОМе	ОМе	Methy1	Ethy1
R6	Methyl	Methyl .	Methyl	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	Methyl	н	Methyl	Methyl	Methyl
R5	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	Phenyl	Pheny1	Pheny1	Pheny l	Pheny l	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Phenyl
R4	3,4-Dime- thoxy-Phe- nyl	Phenyl	Pheny1	Pheny l	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny 1	Pheny1	Pheny1	Pheny1
$\mathbb{R}^1$	НО	ЮН	НО	НО	но	НО	Ю	ОН	ОН	но	ЮН	но	
Nr.	95	96	26	86	66	100	101	102	103	104	105	106	107 ОН

				34			•	•				•		
Smp[°C]									•					
2	으	9	0	0	0	0	0	<u> </u>	0	0	0	0	0	0
X	0	0	0	9	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
×	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	СН	:
R <sup>3</sup>	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	0-CH2-CH2-C
R <sup>2</sup>	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	Оме	ОМе	ОМе	ОМе	ОМе
R6	Methyl	Methy1	Methy1	Methy1	Methyl	Methyl	Methyl	Isopropyl	p-Isopropylphenyl	Benzyl	Ethyl	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	Cyclopropylmethylen	Methyl
А	Bindung	CH <sub>2</sub>	CH2-CH2	нэ=сн	0	S	NH (CH <sub>3</sub> )	Bindung	Bindung	Bindung	СН=СН	СН=СН	СН=СН	СН=СН
$\mathbb{R}^1$	ОН	ЮН	ОН	ОН	ОН	ОН	ЮН	ЮН	ЮН	НО	но	НО	ЮН	НО

Nr. 



Nr.	R.	A	R6	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup> X	Ā	Y Z Smp[°C]
100							
777	Н	CH2-CH2	Ethyl	OMe	O-CH=CH-C	0 0	0
100							
163	5	CH2=CH2	Methyl	OMe	CH2-CH2-CH2-C	0	C
					7	,	

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

Zusammenfassung

Es werden Carbonsäurederivate,

$$R \stackrel{6}{-} Z \stackrel{R}{\stackrel{1}{-}} C \stackrel{CH-Y}{\stackrel{N}{\longrightarrow}} X$$

$$R \stackrel{1}{\stackrel{5}{-}} R \stackrel{R}{\stackrel{1}{\longrightarrow}} N \stackrel{R}{\stackrel{3}{\longrightarrow}} X$$

in der  $R-R^6$ , X, Y und Z die in der Beschreibung angegebene Bedeutung besitzen, sowie deren Herstellung beschrieben. Die neuen Verbindungen eignen sich zur Bekämpfung von Krankheiten.